(51) Int.CL.*

識別記号

庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

C 0 7 D 471/04 A61K 31/505

118 Z ADP

AED

審査請求 未請求 請求項の数8 OL (全 24 頁)

(21)出願番号

特膜平6-287626

(71)出版人 000109543

テルモ株式会社

(22)出顧日

平成6年(1994)11月22日

東京都渋谷区幡ヶ谷2丁目44番1号

(72)発明者 佐藤 博子

神奈川県足柄上郡中井町井ノ口1500番地

テルモ株式会社内

(72)発明者 杉崎 美好

神奈川県足柄上郡中井町井ノ口1500番地

テルモ株式会社内

(72)発明者 宮岡 象三

神奈川県足柄上郡中井町井ノ口1500番地

テルモ株式会社内

(54) 【発明の名称】 ビリドビリミジン誘導体及びそれを含有する医薬組成物

(57)【要約】

に有効である。

【構成】1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン -5-イル) メチル] ベンジル} -2,4-ジオキソー 1,2,3,4-Fh7thutuk[2,3-d] tus ジン-3-酢酸などの一般式 (I) で表されるピリドピ リミジン誘導体及びそれを含有する医薬組成物。

【化1】

$$\begin{array}{c}
A_{1}^{2} \xrightarrow{A_{1}^{1}} \\
A_{3} \xrightarrow{N} \\
X \xrightarrow{R^{2}} \\
X \xrightarrow{R^{2}}
\end{array}$$
(1)

式中、A1、A2、A3、A1は一者が一N=基、他三者は一 CH=基を示し、Xは水素原子、ハロゲン原子、低級ア ルキル基など、R1及びR2は-R3-COOR4(R3は 炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、R1は水素ある いは炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す) などを示

【効果】血糖降下作用及びAR阻害作用を有し、糖尿病

【特許請求の範囲】

【請求項1】一般式(I)で表されるピリドピリミジン 誘導体。

【化1】

[式(I)中、 A^1 、 A^2 、 A^3 、 A^4 は任意の一者が排他的に-N=基を示し、他三者は-CH=基を示す。Xは水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、またはハロアルキル基を示す。 R^1 、 R^2 は排他的に $-R^3-COOR^4$ (R^3 は炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、 R^4 は水素あるいは炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す)、あるいは一般式(II)または(III)で表される基である。]

【化2】

$$-cH_2$$
 $B-T$ (II)

[式(II)中、Bはメチレン基、あるいは式(IV)で表される二価の基、Tは弱酸性水素を有する複素環の基を示す。]

【化3】

$$--(CH2)_{\bullet}--Q-T \qquad (II)$$

[式(III)中、mは1万至8の整数を示し、Qは式(IV)で表される二価の基、Tは弱酸性水素を有する複素環の基を示す。]

【化4】

 [式(IV)中、-CH2-基と、-NHSO2-基の芳香環上の接合位置関係は、1,2-、1,3-、または1,4-である。]

【請求項2】一般式 (II) にいうTが、2.4 -ジオキ ソチアゾリジン-5-イル基であり、Bがメチレン基で ある請求項1に記載のピリドピリミジン誘導体。

【請求項3】一般式(II)にいうTが、2.4ージオキソチアゾリジンー5ーイル基であり、Bが一般式(IV)で表される基である請求項1に記載のピリドピリミジン誘導体。

【請求項4】一般式(III)にいうTが、2,4ージオキ ソチアゾリジンー5ーイル基であり、Qが一般式(IV) で表される基である請求項1に記載のピリドピリミジン 誘導体。

【請求項5】請求項1に記載のピリドピリミジン誘導体を含有してなる医薬組成物。

2 【請求項6】請求項2に記載のピリドピリミジン誘導体 を含有してなる医薬組成物。

【請求項7】請求項3に記載のピリドピリミジン誘導体を含有してなる医薬組成物。

【請求項8】請求項4に記載のピリドピリミジン誘導体を含有してなる医薬組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、新規なビリドビリミジン誘導体及びそれを含有する医薬組成物に関する。さらに詳しくは血糖降下作用およびアルドースリダクターゼ阻害作用を併せ持つビリドビリミジン誘導体、及びそれを含有する糖尿病性白内障、網膜症、神経障害、腎障害などの糖尿病における各種合併症の予防および治療に有用な医薬組成物に関する。

[0002]

【従来の技術及びその問題点】糖尿病治療薬としては、早くからインスリン製剤が知られ、使用されてきた。その後経口血糖降下剤として種々のビグアナイド系化合物で、しかしながらこれらの化合物には問題がある。即ちインスリン製剤は現在のところ注射剤として使用されており、軽減されているとはいえ、その使用時における不便さは患者にとって大きな負担となっている。また、経口血糖降下剤には、乳酸アシドーシスや重篤な低血糖といった副作用がみられ、毒性が低く、有効な糖尿病治療薬の開発が望まれている。血糖降下剤に関連する先行技術としては、USP4572912号、USP4645617号およびUSP4687777号等が知られている。

【0003】近年、糖尿病合併症の発症機序として、組 織内ソルビトールの蓄積、増加が注目され、グルコース などのアルドースを還元してソルビトールに変換する酵 素であるアルドースリダクターゼの活性を阻害する化合 物が白内障、網膜症、神経障害、腎障害の治療に有用で あることが文献上示唆されている [ケイ・エッチ・ギャ バイ、エヌ・スパック、エス・ルーら、メタボリズム (K.H. Gabbay, N. Spack, N. Loo, et al. Metabolism), 28 (Su ppl.1)、471-476、1979年、デイ・ドボルーニク、エヌ 40 ・シマルドーデキュエスネ、エム・クラミら、サイエン ス(D. Dvornik, N. Simard-Dequesne, M. Krami, et al. Scien ce)、182、1146-1148、1973年、ジェイ・エッチ・キノ シタ、デイ・ドボルーニク、エム・クラミら、バイオキ ミカ、バイオフィジカ、アクタ(J.H.Kinoshita, D. Dvorn ik, M. Krami, et al. Biochem. Boiphys. Acta), 158, 475-4 75、1968参照]。これらのことよりアルドースリダクタ ーゼ (AR) 阻害剤の開発が進められている。AR阻害 剤に関連する先行技術としては、USP4734419 号、EP特許47109号、WO9212979号等が 50 知られている。

【0004】しかしながら、AR阻害剤はあくまでも糖 尿病合併症の対症療法剤であり、糖尿病そのものの治療 効果は低いと考えられている。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】したがって糖尿病、加 えては糖尿病合併症の根本的な治療には血糖降下剤が必 要であり、さらにはAR阻害作用を併せ持つ血糖降下剤 の開発が望まれている。

[0006]

に鑑み鋭意研究を継続した結果、新規なピリドピリミジ ン誘導体が該要請を満たすものであることを見いだし、 本発明を完成するに至った。上述した本発明とは以下の 通りである。

【0007】(1)一般式(1)で表されるピリドピリ ミジン誘導体、及びその金属塩、付加塩、水和物、溶媒 和物、金属塩の水和物、金属塩の溶媒和物、付加塩の水 和物、付加塩の溶媒和物。

[8000]

【化5】

【0009】[式 (I) 中、A1、A2、A3、A4は任意 の一者が排他的に、-N=基を示し、他三者は、-CH =基を示す。Xは水素原子、ハロゲン原子、低級アルキ ル基、低級アルコキシ基、またはハロアルキル基を示 す。R1、R2は排他的に、-R3-COOR4 (R3は炭 素数1乃至3のアルキレン基を示し、R⁴は水素あるい は炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す)、あるいは 一般式 (II) または (III) で表される基である。] [0010]

$$-CH_2$$
 $B-T$ (II)

は式(IV)で表される二価の基、Tは弱酸性水素を有す る複素環の基を示す。]

[0012]

【化7】

$$-(CH2) \blacksquare -Q-T (\blacksquare)$$

【0013】 [式 (III) 中、mは1乃至8の整数を示 し、Qは式(IV)で表される二価の基、Tは弱酸性水素 を有する複素環の基を示す。]

[0014]

【化8】

$$-NHSO_2 - CH_2 - (IV)$$

【0015】[式(IV)中、-CH2-基と、-NHS O2-基の芳香環上の接合位置関係は、1,2-、1,3 -、または1,4*-*である。]

【0016】(2)一般式(II)にいうTが、2.4-ジオキソチアゾリジンー5ーイル基であり、Bがメチレ ン基である上記(1)に記載のピリドピリミジン誘導 【課題を解決するための手段】発明者らは、かかる状況 10 体、及びその金属塩、付加塩、水和物、溶媒和物、金属 塩の水和物、金属塩の溶媒和物、付加塩の水和物、付加 塩の溶媒和物。

> 【0017】(3)一般式(II)にいうTが、2,4-ジオキソチアゾリジンー5ーイル基であり、Bが一般式 (IV) で表される基である上記(1) に記載のピリドビ リミジン誘導体、及びその金属塩、付加塩、水和物、溶 媒和物、金属塩の水和物、金属塩の溶媒和物、付加塩の 水和物、付加塩の溶媒和物。

【0018】(4)一般式(III)にいうTが、2,4-20 ジオキソチアゾリジン-5-イル基であり、Qが一般式 (IV) で表される基である上記 (1) に記載のピリドビ リミジン誘導体、及びその金属塩、付加塩、水和物、溶 媒和物、金属塩の水和物、金属塩の溶媒和物、付加塩の 水和物、付加塩の溶媒和物。

【0019】(5)上記(1)に記載のピリドピリミジ ン誘導体、及びその金属塩、付加塩、水和物、溶媒和 物、金属塩の水和物、金属塩の溶媒和物、付加塩の水和 物、付加塩の溶媒和物を含有してなる医薬組成物。

【0020】(6)上記(2)に記載のピリドピリミジ 30 ン誘導体、及びその金属塩、付加塩、水和物、溶媒和 物、金属塩の水和物、金属塩の溶媒和物、付加塩の水和 物、付加塩の溶媒和物を含有してなる医薬組成物。

【0021】(7)上記(3)に記載のピリドピリミジ ン誘導体、及びその金属塩、付加塩、水和物、溶媒和 物、金属塩の水和物、金属塩の溶媒和物、付加塩の水和 物、付加塩の溶媒和物を含有してなる医薬組成物。

【0022】(8)上記(4)に記載のピリドピリミジ ン誘導体、及びその金属塩、付加塩、水和物、溶媒和 物、金属塩の水和物、金属塩の溶媒和物、付加塩の水和 【0011】 [式(II)中、Bはメチレン基、あるい 40 物、付加塩の溶媒和物を含有してなる医薬組成物。

> 【0023】本発明の一般式(1)のピリドピリミジン 誘導体においてハロゲン原子としては、例えばフッ素原 子、塩素原子、臭素原子等が挙げられ、低級アルキル基 としては、炭素数1乃至8の直鎖、分岐鎖または環状の アルキル基が好ましく、例えばメチル、エチル、プロピ ル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、sec-ブチル、 ter-ブチル、ペンチル、イソペンチル、ヘキシル、オク チル等が挙げられる。低級アルコキシ基としては、上記 の低級アルキル基と酸素原子が結合したものが挙げられ

50 る。また一般式 (II) 、一般式 (III) において複素環

としては2,4ージオキソチアゾリン-5-イル基等が 挙げられる。

【0024】一般式(I)で表されるピリドピリミジン 誘導体の好適な塩類としては、例えばリチウム、ナトリウム、カリウム等のアルカリ金属との塩、カルシウム、マグネシウム等のアルカリ土類金属との塩、トリエチルアミン、ピリジン等の有機塩基類との付加塩が挙げられる

【0025】次に、一般式(I)で表される本発明のピリドピリミジン誘導体の製造法を以下詳細に説明する。(製造法1)一般式(I)においてA¹、A²、A³、A⁴の任意の一者が排他的に一N=基を示し、他三者は一CH=基を示し、Xが水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、またはハロアルキル基を示し、R¹、R²は排他的に、-R³-COOR⁴[式中、R³は炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、R⁴は水素あるいは炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す。]、あるいは一般式(II)[式(II)中、Bはメチレン基、Tは2、4-ジオキソチアゾリジン-5-イル基を示す。]である場合の本発明のピリドピリミジン誘導体の製造法は以下の通りである。

【0026】すなわち、下記に示す一般式(V)で表される化合物と、下記一般式(VI)で表される化合物とを、塩基性条件下反応させると下記一般式(VII)又は(VIII)で表される化合物が得られる。

[0027]

【化9】

【0028】[式(V)中、 A^1 、 A^2 、 A^3 、 A^4 は任意の一者が排他的に-N=基を示し、他三者は-CH=基を示す。Xは水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、またはハロアルキル基を示す。 R^5 、 R^6 は排他的に $-R^3-COOR^4$ (R^3 は炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、 R^4 は炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す。)、あるいは水素を示す。]

[0029]

【0.030】 [式 (VI) 中、Yは塩素、臭素、ヨウ素などのハロゲン原子を示す。] (化11)

【0031】 【化12】

$$\begin{array}{c|c}
A_{1}^{2} & O & O \\
A_{1}^{3} & O & O \\
X & R_{2}^{3} & COOR_{4}
\end{array}$$
(WI)

【0032】 [式 (VIII) 及び (VIII) 中、A¹、A²、A³、A⁴は任意の一者が排他的に-N=基を示し、他三者は-CH=基を示し、Xは水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、またはハロアルキル基を示す。R³は炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、R⁴は炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、R⁴は炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す。] 【0033】 この際の塩基としては、水素化ナトリウム等のアルカリ金属水素化物、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム等のアルカリ金属炭酸水素塩、トリエチルアミン、ジイソプロビルエチルアミン等のトリアルキルアミン、ビリジン、ルチジン、ビコリン、4ージメチルアミノビリジン等のビリジン化合物等が挙げられ、好ましくは、水素化ナトリウムが用いられる。

【0034】上記の反応は通常種々の溶媒、例えばジクロロメタン、ピリジン、N,Nージメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、アセトン、ジメチルスルホキシド等のような反応に悪影響を及ぼさない慣用の溶媒またはそれらの混合物中で行われる。特に好ましい溶媒としては、N,Nージメチルホルムアミドが挙げられる。反応温度は通常は冷却下から加温下の範囲で反応が行われる。例えば塩基として水素化ナトリウムを用いた場合、反応温度は0℃から室温が好ましい。

40 【0035】また、一般式 (VII) 及び (VIII) で表される化合物の別の製造法としては、公知の方法 [特開昭62-96476号、及びジャーナル オブ メディシナルケミストリー (Journal of Medicinal Chemistry)、34巻、1492-1503、1991年参照] に準じて、一般式 (IX) 又は (X) で表される化合物にカルボニル化剤を作用させることによっても得られる。この際のカルボニル化剤としては、1,1'ーカルボニルジイミダゾール、ホスゲン、ビス (トリクロロメチル) カーボネート等が挙げられ、好ましくは1,1'ーカルボニルジイミダゾー ルが用いられる。上記反応は好ましくは無溶媒で行われ

るが、反応に悪影響を及ぼさない慣用の溶媒、例えばクロロホルム、ジメチルホルムアミド等を用いることもできる。反応温度は通常加温下で行われる。例えば無溶媒で行われる場合、130℃が好ましい。

[0036]

【化13】

$$\begin{array}{c|c}
A_{2} & A_{1} & R_{3} - cooR^{4} \\
A_{3} & H & H \\
NH & NH & (IX)
\end{array}$$

[0037] 【化14】

$$\begin{array}{c|c}
A^{2} & A^{1} & N \\
A^{3} & H & O \\
N & N & N \\
X & R^{3} - COOR^{4}
\end{array}$$
(X)

【0038】[式 (IX) 及び (X) 中、A¹、A²、A³、A⁴、X、R³及びR⁴は一般式 (VII) 及び (VIII) に示す意味と同じである。]

【0039】次に一般式 (VII) 又は (VIII) で表される生成物を還元し、一般式 (XI)又は (XII) で表される化合物を得る。

[0040]

【化15】

$$\begin{array}{c|c}
A^{2} & A^{1} & R^{3} - COOR^{4} \\
A^{3} & N & O \\
X & O - NH_{2}
\end{array}$$
(XI)

[0041]

[
$$\mathcal{L}_{16}$$
]

$$\begin{array}{c}
A^{2} \\
A^{3} \\
X
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
N \\
O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
O$$

$$\begin{array}{c}
N \\
O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
O$$

$$O$$

$$\begin{array}{c}
N \\
O$$

$$O$$

$$\begin{array}{c}
N \\
O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

 $\begin{array}{c|c}
A^{2} & A^{1} & N & CH_{2} - CH - COOR^{7} \\
A^{3} & N & COOR^{4}
\end{array}$ (XIV)

【0047】 [式 (XIII) 及び (XIV) 中、 A^1 、 A^2 、 ※示す意味と同じであり、 R^7 はメチル基あるいはエチル A^3 、 A^4 、X、 R^3 及び R^4 は式 (VII) 及び (VIII) に ※50 基を示し、Zは塩素、臭素などのハロゲン原子を示

40

*【0042】[式 (XI) 及び (XII) 中、A¹、A²、A³、A⁴、X、R³及びR⁴は一般式 (VII) 及び (VII I) に示す意味と同じである。]

8

【0043】還元反応の方法としては、接触還元、亜鉛ー酢酸、鉄一酢酸、塩化スズ(II)による還元等が挙げられるが、好ましくは接触還元もしくは塩化スズ(II)が用いられる。接触還元の触媒としてはパラジウムー炭素、ラネーニッケル、酸化白金等が挙げられるが、好ましくはパラジウムー炭素である。水素圧は1気圧乃至5100気圧であるが、好ましくは1気圧乃至5気圧である。溶媒としては、メタノール、エタノール等のアルコール類、テトラヒドロフラン等のエーテル類、酢酸等の有機酸類及びこれらの混合物が挙げられる。反応温度は通常、室温から加温下の範囲で行われる。例えば溶媒としてテトラヒドロフランーメタノールを用いた場合は、常圧で室温が好ましい。塩化スズ(II)を用いた還元における溶媒は通常、エタノールで反応温度は室温から還流温度の範囲で行われる。

【0044】上記一般式(XI)又は(XII)で表される 20 化合物は、再結晶もしくはカラムクロマトグラフィーで 精製の後、メイルバインアリレイション反応を行い一般 式(XIII)又は(XIV)で表される化合物を生成する。 反応は例えばUSP4461902号及びジャーナル オブ メディシナルケミストリー(Journal of Medicin al Chemistry)、32巻、421-428、1989年等に記載の方 法に準じて行われる。すなわちメイルバインアリレイション反応は通常アセトン、水またはメタノール、エタノ ール等のアルコール類、好ましくはアセトンまたはアセトンと水の混合物を溶媒とし、常法によるジアゾ化後、 30 酸の存在下、アクリル酸エステル類、次いで触媒量の第

一銅塩を加えることにより行われる。

[0045]

[代17]
$$A^2 A^1$$
 N
 R^3 — $COOR^4$
 X
 CH_2 — CH — $COOR^7$
 X

[0046]

【化18】

す。]

【0048】次にこれらの化合物を酢酸ナトリウムの存在下、チオ尿素と反応させ、下記式(XV)又は(XVI)で表される化合物を合成し、さらに、これらの化合物を酸加水分解するかあるいは必要に応じてさらに塩基性条件下エステルの加水分解を行い、目的とする以下に示すような一般式(XVII)又は(XVIII)で表される化合物を得る。

[0049]

【化19】

$$\begin{array}{c|c}
A^{2} & A^{1} & N & R^{3} - \cos R^{4} \\
A^{3} & N & O & (XV) \\
X & & NH & NH
\end{array}$$

[0050]

【化20】

[式(XV)及び(XVI)中、A¹、A²、A³、A⁴、X、R³及びR⁴は一般式(VII)及び(VIII)に示す意味と同じである。]

[0051]

【化21】

$$\begin{array}{c|c}
A^{2}A^{1} & R^{3} - \cos R^{4} \\
A^{3}A & N & O \\
X & N & O
\end{array}$$
(X VII)

[0052]

【化22】

$$\begin{array}{c|c}
A^{2} & A^{1} & N & O \\
A^{3} & N & O & S & NH \\
X & R^{3} & COOR^{4} & NH
\end{array}$$
(X VIII)

【0053】 [式 (XVII) 及び (XVIII) 中、A¹、A²、A³、A⁴、X及びR³は一般式 (VII) 及び (VII I) に示す意味と同じであり、R⁴は水素原子あるいは炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す。]

10

【0054】酸加水分解反応に好適な酸としてはギ酸、 酢酸等の有機酸、硫酸、塩酸等の鉱酸が挙げられ、最も 好ましくは塩酸を用いる。反応溶媒はエタノール、メタ ノール等のアルコール類、水、スルホラン、及びこれら の混合物が挙げられるが、好ましくは水とアルコール類 10 の混合溶媒を用いる。この際一般式 (XVII) 又は (XVII I) においてR⁴が水素原子、あるいは用いたアルコール に応じた低級アルキル基である一般式 (XVII) 又は (XV III)で表される化合物が得られる。そこで一般式 (XVI I) 又は (XVIII) において R⁴ が水素原子である化合物 が必要な場合は、塩基として水酸化ナトリウム、水酸化 カリウム、水酸化バリウム、水酸化リチウム好ましくは 水酸化ナトリウムを用い、溶媒として水、アセトン、ジ オキサン、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラ ン等のような反応に悪影響を及ぼさない慣用の溶媒また 20 はそれらの混合物中で加水分解を行う。

【0055】(製造法2)一般式(I)においてA¹、A
²、A³、A⁴の任意の一者が排他的に-N=基を示し、他三者は-CH=基を示し、Xが水素原子、ハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基またはハロアルキル基を示し、R¹、R²が排他的に、-R³-COOR
⁴[式中、R3は炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、R⁴は水素原子あるいは炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す。]、あるいは一般式(II)[式中、Bは一般式(IV)で表される二価の基、Tは2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル基を示す。]である場合の本発明の化合物の製造法は以下の通りである。

【0056】すなわち、製造法1中の一般式(XI)又は(XII)で表される化合物と一般式(XIX)で表される化合物を、塩基性条件下反応させると一般式(XX)又は(XXI)で表される化合物が得られる。

[0057]

【化23】

40

$$W-O_2S$$
 NO_2 (XIX)

【0058】 [式 (XIX) 中、Wは塩素、臭素、ヨウ素 等のハロゲン原子を示す。]

[0059]

【化24】

[0060]

* * [
$$\frac{1}{25}$$
]

A²A¹
N
O
NHSO₂
NO₂
(XXI)

【0061】[式 (XX) 及び (XXI) 中、A¹、A²、A³、A⁴、X、R³及びR⁴は一般式 (VII) 及び (VII I) に示す意味と同じである。]

【0062】この際の塩基としては炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、炭酸水素ナトリウ20ム、炭酸水素カリウム等のアルカリ金属炭酸水素塩、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等のトリアルキルアミン、ピリジン、ルチジン、4ージメチルアミノピリジン等のピリジン化合物等が挙げられる。好ましくはジイソプロピルエチルアミンを用いる。反応溶媒は、例えばジクロロメタン、クロロホルム、ピリジン、N,Nージメチルホルムアミド等のような反応に悪影響※

※を及ぼさない慣用の溶媒中で行われ好ましくはジクロロ メタンを用いる。反応温度は0℃から還流下で好ましく は0℃から室温で行われる。

12

【0063】次に、これらの二トロ化合物を製造法1に 記した方法に準じて還元し、さらに順次メイルバインア リレイション反応、チオ尿素を用いた環化反応に付す。 得られた化合物を酸加水分解するかあるいは必要に応じ てさらに塩基性条件下エステル加水分解に付し、目的と する以下に示すような一般式(XXII)又は(XXIII)で 表される化合物を得る。

【0064】 【化26】

$$\begin{array}{c|c}
A^{2} & A^{1} & N \\
A^{3} & N & O \\
X & N & O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
A^{3} & N & O \\
N & N & O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N & O \\
N & N & O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N & N & O \\
N & N & O
\end{array}$$

[0065]

【0066】 [式 (XXII) 及び (XXIII) 中、A¹、A²、A³、A⁴、X及びR³は一般式 (VII) 及び (VII I) に示す意味と同じであり、R⁴は水素原子あるいは炭 素数1乃至8の低級アルキル基を示す。]

【0067】また一般式(I)において A^1 、 A^2 、 A^3 、 す。]、あるいは一般式(II)[式中、Bは一般式(I A^4 の任意の一者が排他的に-N=基を示し、他三者は V)で表される二価の基であり、 $-CH_2-$ 基と-NHS -CH=基を示し、Xが水素原子、ハロゲン原子、低級 Δ 50 O_2- 基の芳香環上の接合位置関係が1,4-であり、T

☆アルキル基、低級アルコキシ基またはハロアルキル基を 示し、R¹、R²が排他的に、-R³-COOR⁴ [式中、R ³は炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、R⁴は水素原 子あるいは炭素数1乃至8の低級アルキル基を示 す。]、あるいは一般式(II) [式中、Bは一般式(I V)で表される二価の基であり、-CH₂-基と-NHS は2.4-ジオキソチアゾリジン-5-イル基を示す。] である場合の化合物については、製造法1中の一般式 (XI) 又は (XII) で表される化合物に、公知の物質 [ジャーナル オブ メディシナル ケミストリー (Journal of Medicinal Chemistry), 35巻,1853-1864, 1992年参照] である化合物 (XXIV) を塩基性条件下反応させるかあるいは必要に応じてさらに塩基性条件下エステルを加水分解することによっても得られる。

[0068]

【化28】

【0069】この際の塩基としては炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、炭酸水素ナトリウム等のアルカリ金属炭酸水素塩、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等のトリアルキルアミン類、ピリジン、ルチジン、4ージメチルアミノビリジン等のとリジン化合物類が挙げられるが、好ましくはジイソプロピルエチルアミンが挙げられる。

【0070】反応溶媒は、N,N-ジメチルホルムアミド、ジクロロメタン、クロロホルム、アセトン等のような反応に悪影響を及ぼさない慣用の溶媒またはそれらの混合物中で行われ、好ましくはジクロロメタンが挙げられる。反応温度は0℃から加温下の範囲で、好ましくは0℃から室温である。

【0071】前述した製造法で得られる本発明のピリド ピリシジン誘導体は、例えば抽出、沈殿、分画クロマト 30 くは、トリエチルアミンが用いられる。 グラフィー、分別結晶化、再結晶等の常法により単離、 精製することができる。また、製造法1において出発物 質として用いられる一般式(V)で表される化合物は、 後述の方法1、方法2あるいは方法3にて合成すること ができる。

【0072】(方法1) 一般式(V)において、A¹、A ⁴が排他的に-N=基あるいは-CH=基、A²、A³が-CH=基であり、R⁵が-R³-COOR⁴(R³は炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、R⁴は炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す。)、R⁶が水素である場合の化合物の合成法は以下の通りである。

【0073】一般式(XXV)で表される化合物と一般式(XXVI)で表される化合物とを塩基性条件下反応させると一般式(XXVII)で表される化合物が得られる。

[0.074]

【化29】

【0075】[式 (XXV) 中、A¹、A⁴は排他的に、-N=基あるいは、-CH=基を示し、Xは一般式 (V) に示す意味と同じである。]

[0076]

10 【化30】

$$H_2N-R^3-COOR^4$$
 (XXVI)

【0077】 [式 (XXVI) 中、R³は炭素数1乃至3の アルキレン基を示し、R⁴は炭素数1乃至8の低級アル キル基を示す。]

[0078]

[(1.31)] A^{1} A^{1} A^{2} A^{3} A^{3}

【0079】[式 (XXVII) 中、A¹、A⁴、X、R³及び R⁴は一般式 (XXV) 及び一般式 (XXVI) に示す意味と同 じである。]

【0080】この際の塩基としては、トリエチルアミン、ジイソプロビルエチルアミン等のトリアルキルアミン類、ビリジン、ルチジン、ピコリン、4-ジメチルアミノビリジン等のビリジン化合物類が挙げられ、好ましくは、トリエチルアミンが用いられる。

【0081】反応溶媒は、ジクロロメタン、トルエン、 ピリジン、N,Nージメチルホルムアミド、テトラヒド ロフラン、アセトン等のような反応に悪影響を及ぼさな い慣用の溶媒またはそれらの混合物中で行われ、好まし くはトルエンもしくはN,Nージメチルホルムアミドが 挙げられる。反応温度は通常は冷却下から還流下の範囲 で行われる。

【0082】次に一般式(XXVII)で表される化合物に、製造法1に記した方法に準じてカルボニル化剤を作40 用させることにより一般式(V)で表される化合物が得られる。

【0083】(方法2)一般式(V)において、A¹、A
⁴が排他的に-N=基あるいは-CH=基、A²、A³が
-CH=基であり、R⁵が水素、R⁶が-R³-COOR⁴
(R³は炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、R⁴は炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す。)である場合の化合物の合成法は以下の通りである。

【0084】一般式(XXV)で表される化合物と一般式 (XXVIII)で表される化合物とを塩基性条件下反応させ

50 ると一般式 (XXIX) で表される化合物が得られる。

[0085] 【化32】

$$L-R^3-COOR^4$$
 (XXW)

【0086】[式 (XXVIII) 中、Lは塩素、臭素、ヨウ 素等のハロゲン原子を示し、R3およびR1は一般式 (XX VI) に示す意味と同じである。]

[0087]

【化33】

【0088】 「式 (XXIX) 中、A1、A4、X、R3及び R⁴は一般式 (XXV) 及び一般式 (XXVI) に示す意味 と同じである。]

【0089】この際の塩基としては、水素化ナトリウム 等のアルカリ金属水素化物、水素化カルシウム等のアル 20 カリ土類金属水素化物、炭酸ナトリウム等のアルカリ金 属炭酸塩、炭酸水素ナトリウム等のアルカリ金属炭酸水 素塩、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン 等のトリアルキルアミン、ピリジン、ルチジン、ピコリ ン、4ージメチルアミノビリジン等のビリジン化合物等 が挙げられ、好ましくは、水素化ナトリウムが用いられ

【0090】反応溶媒は、ジクロロメタン、ピリジン、 N, N-ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、 アセトン等のような反応に悪影響を及ぼさない慣用の溶 30 【化36】 媒またはそれらの混合物中で行われ、特に好ましい溶媒 としては、N,N-ジメチルホルムアミドが挙げられ る。反応温度は冷却下から加温下の範囲で反応が行わ れ、好ましくは0℃から室温である。

【0091】さらに一般式 (XXIX) で表される化合物を 方法1に準じて濃アンモニア水で開環させ一般式(XX X)で表される化合物とし、次いでカルボニル化剤を作 用させることにより一般式 (V) で表される化合物が得 sha.

[0092]

【化34】

$$\begin{array}{c|c}
A^{1} & NH_{2} \\
NH & R^{3} - COOR^{4}
\end{array}$$

【0093】[式 (XXX) 中、A¹、A⁴、X、R³及びR 4は一般式 (XXV) 及び一般式 (XXVI) に示す意味と同じ である。]

16

【0094】なお一般式 (XXV) で表される化合物は公 知の物質であるか、または公知の方法 [シンセシス (Sy nthesis)、972、1982年参照] に準じて製造することが できる。

【0095】(方法3)一般式(V)において、A¹、A ²、A³、A⁴の任意の一者が排他的に-N=基を示し、 他三者は-CH=基を示し、R5が-R3-COOR 4 (R3は炭素数1乃至3のアルキレン基を示し、R4は 炭素数1乃至8の低級アルキル基を示す。)、R6が水 10 素である場合、一般式 (V) で表される化合物はWO9 212979号に記載の方法に準じて製造することがで きる。

【0096】すなわち、一般式 (XXXI) で表される化合 物を一般式 (XXXII) (式 (XXXII) 中、R4は一般式 (V) に示す意味と同じである。]で表されるイソシアナ ート酢酸のエステルと縮合させ、一般式 (XXXIII) で表 される化合物とした後、濃アンモニア水で処理すること により合成することができる。

[0097]

【化35】

$$\begin{array}{c}
A_{1}^{2} \stackrel{A^{1}}{\longrightarrow} COOR^{8} \\
A_{3} \stackrel{A^{2}}{\longrightarrow} NH_{2} \\
X
\end{array}$$

【0098】[式(XXXI)中、R®はメチル基あるいは エチル基を示す。A1、A2、A3、A4及びXは一般式 (V) に示す意味と同じである。]

[0099]

 $0=C=N COOR^4$ (XXXI)

【0100】[式 (XXXII) 中、R4は一般式 (V) に示 す意味と同じである。]

[0101]

【化37】

40

$$\begin{array}{c|c}
A^{2} & A^{1} & COOR^{8} \\
A^{3} & A^{1} & NHCONH & COOR^{4} \\
X & & & & & & \\
\end{array}$$

【0102】[式(XXXIII)中、A1、A2、A3、A4、 X、R⁴及びR⁸は一般式 (V) 及び一般式 (XXXI) に示 す意味と同じである。]

【0103】なお、一般式 (XXXI) で表される化合物は 公知の物質であるか、または公知の方法 [ジャーナル オブ ケミカル ソサイアティー(C)(Journal of C hemical Society (C))、1816-1821、1966年参照] に 準じて製造することができる。

【0104】本発明のヒリドビリミジン誘導体は優れた 50 血糖降下作用とAR阻害作用を有しており、糖尿病合併 症の予防ならびに治療において有効である。本発明の化 合物を糖尿病合併症の予防ならびに治療を目的としてヒ トに投与する場合はこれを内用、外用または局所投与に 適した有機または無機の補助成分と共に固形製剤、半固 形製剤または液状製剤として、経口的あるいは非経口的 に投与可能である。その投与形態としては、経口製剤と して錠剤、散剤、顆粒剤、カプセル剤、乳剤、懸濁剤、 シロップ剤、非経口製剤として座剤、注射剤、点滴剤、 外用剤などとすることができる。

進度などによって著しく異なるが、通常一日あたり0. 01mg/kg乃至200mg/kg、好ましくは0.05mg/kg乃 至50mg/kg、より好ましくは0.1乃至10mg/kgの割 合で、一日一乃至数回に分けて投与することができる。 【0106】製剤化にあたっては通常の製剤担体を用 い、当該技術分野における常法によってこれをなすこと ができる。即ち、経口的固形製剤を製造する場合は、主 薬に賦形剤および必要に応じて結合剤、崩壊剤、滑沢 剤、着色剤、矯味剤、矯臭剤などを加えた後、常法に従 い錠剤、散剤、顆粒剤、カプセル剤、被覆製剤などとす 20 る。賦形剤としては、例えば乳糖、コーンスターチ、白 糖、ブドウ糖、ソルビット、結晶セルロース、二酸化ケ イ素などが用いられる。結合剤としては、例えばポリビ ニルアルコール、ポリピニルエーテル、エチルセルロー ス、メチルセルロース、アラビアゴム、トラガント、ゼ ラチン、シェラック、ヒドロキシプロピルスターチ、ポ リビニルピロリドンなどが用いられる。崩壊剤として は、例えば澱粉、寒天、ゼラチン末、結晶セルロース、 炭酸カルシウム、炭酸水素ナトリウム、クエン酸カルシ ウム、デキストリン、ペクチンなどが用いられる。滑沢 30 リド [3,2-d] -3,1-オキサジンの生成比は、4 剤としては、例えばステアリン酸マグネシウム、タル ク、ポリエチレングリコール、シリカ、硬化植物油など が用いられる。着色剤としては医薬品への添加が許可さ れているものが用いられる。矯味剤、矯臭剤としては、 例えばココア末、ハッカ油、ハッカ脳、龍脳、芳香酸、 桂皮末などが用いられる。これらの錠剤、顆粒剤に、糖 衣、ゼラチン衣、その他必要に応じて適宜コーティング を施すことはなんら差しつかえない。注射剤を調整する 場合には必要に応じて主薬に引調整剤、緩衝剤、安定化 剤、可溶化剤などを添加し常法により、皮下、筋肉内、 静脈内用注射剤とする。

[0107]

【実施例】以下、実施例をもって本発明を更に詳細に説 明するが、本発明は何らこれらに限定されるものではな い。なお、実施例中に述べる化合物の物性値は、プロト ン核磁気共鳴スペクトル (NMR) は日立R-1200 (60MHz), Varian Unity 400(4 00MHz)を、赤外分光スペクトル(IR)はJeol IR-810を、融点 (m.p.) はYazawa B Y-10を用いて測定した。

【0108】(実施例1)

1- (4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イ ル) メチル] ベンジル} -2,4-ジオキソ-1,2,3, 4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3 -酢酸 エチルエステル (XXXIV) 及び1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル)メチ ル] ベンジル} -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テト ラヒドロピリド [2.3-d] ピリミジン-3-酢酸 (X XXV)の合成法

18

【0105】投与量は症状の程度、患者の年令、疾病の 10 A.1,2-ジヒドロ-2,4-ジオキソピリド[2,3 -d] -3, 1-オキサジン及び1, <math>2-ジヒドロ-2, 4-ジオキソヒリド [3,2-d]-3,1-オキサジン の合成法

> 2,3-ピリジンジカルボン酸無水物(31.6g, 0. 21mol)のクロロホルム懸濁液(140ml, エタノー ルフリー) にトリメチルシリルアジド(29.5ml, 0. 22mol)を加え、反応が開始するまで注意深く加熱し た。最初の急激な窒素の発生がおさまった後、さらに1 時間加熱還流を行った。氷冷下にて反応液にエタノール (12.41, 0.21∞1)を加え、さらに15分間撹 拌した後析出した沈殿をろ取、乾燥した。この沈殿物を アセトニトリル (180ml) 中にて1時間加熱還流した 後折出した沈殿をろ取し、目的とする1,2-ジヒドロ -2,4-ジオキソビリド[2,3-d]-3,1-オキ サジン及び1,2-ジヒドロ-2,4-ジオキソピリド [3,2-d]-3,1-オキサジン(乳白色粉末,2 8.4g, 82%) を混合物として得た。尚、1,2-ジ ヒドロ-2,4-ジオキソビリド [2,3-d]-3,1 ーオキサジン及び1,2-ジヒドロ-2,4-ジオキソビ 00MbNMRより4:1であった。

シン エチルエステル 及びN-(2-アミノニコチノ イル) グリシン エチルエステルの合成法 1,2-ジヒドロ-2,4-ジオキソピリド[2,3d]-3,1-オキサジン及び1,2-ジヒドロ-2,4ージオキソピリド [3,2-d] -3,1-オキサジンの 混合物(12.0g, 73.1mmol)、グリシン エチル エステル・塩酸塩 (10.2g, 73.1 mol)、トリエ 40 チルアミン (22.4ml, 160.9mol) のトルエン懸 濁液(200 ₪1)を6時間加熱還流した。反応液に飽和

【0109】B. N-(3-アミノピコリノイル)グリ

炭酸水素ナトリウム水溶液を加え酢酸エチルで2回抽出 し、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧 留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー に付し、n-ヘキサンー酢酸エチル(3:1)溶出画分 より目的とするN-(3-アミノピコリノイル)グリシ ン エチルエステル (淡黄色油状, 2.4g, 15%) を、n-ヘキサン-酢酸エチル(1:2)溶出画分より

目的とするN-(2-アミノニコチノイル)グリシン

50 エチルエステル (淡黄色固体, 7.6g, 48%) を得

た。

【0110】C. 2,4ージオキソー1,2,3,4ーテト ラヒドロピリド [2,3ーd] ピリミジンー3ー酢酸 エチルエステルの合成法

N-(2-アミノニコチノイル) グリシン エチルエステル(6.9g,30.9mmol)、1,1'-カルボニルジイミダゾール(10.0g,61.8mmol)を130℃にて融解させ、さらに30分間撹拌した。反応液を冷却し生じた固体をエタノールを加えて洗浄、ろ取し、目的とする2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリ 10ド[2,3-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル(白色粉末,7.4g,96%)を得た。

【0111】D. 1-(4-ニトロベンジル)-2,4 ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロピリド[2,3 -d] ビリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法 n-ヘキサンで洗浄した水素化ナトリウム(鉱油中60 %, 0.41g, 10.3 mol) のN, N-ジメチルホル ムアミド懸濁液 (30≥1) 中に2,4ージオキソー1, 2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジ ン-3-酢酸 エチルエステル (2.6g, 10.3mo 1)を氷冷下少量づつ加え、室温にて30分間撹拌した 後、4-二トロベンジルブロミド(2.5g, 11.3m ol) のN, N-ジメチルホルムアミド溶液 (15ml)を 氷冷下滴下し、さらに室温にて一夜撹拌した。反応液に 水を加え酢酸エチルで抽出した後、有機層を飽和食塩水 で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧 留去して得られる残渣をシリカゲルカラムクロマトグラ フィーに付し、nーヘキサンー酢酸エチル(5:1)溶 出画分より目的とする1-(4-二トロペンジル)-2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル (淡黄色固体, 3.6 g, 90%)を得た。

【0112】E. 1-(4-アミノベンジル)-2.4
-ジオキソ-1.2,3,4-テトラヒドロピリド[2,3
-d] ピリミジン-3-酢酸、エチルエステルの合成法
1-(4-ニトロベンジル)-2,4-ジオキソ-1,
2,3,4-テトラヒドロピリド[2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル(7.2g,18.7mo
1)、10%パラジウムー炭素(0.72g)をテトラヒドロフラン-メタノール混合溶液(1:1,60ml)に 40 懸濁させ、水素気流下、室温にて一夜撹拌した。反応液をろ過した後溶媒を減圧留去し、目的とする1-(4-アミノベンジル)-2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[2,3-d] ピリミジン-3-酢酸エチルエステル(淡黄色アモルファス、6.5g.98%)を得た。

【0113】F. 1-[4-(2-ブロモ-2-エトキシカルボニルエチル) ベンジル] -2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法

 $1 - (4 - \gamma \in J \land \gamma \in J) - 2 \cdot 4 - \beta \uparrow + \gamma - 1$ 2.3.4-テトラヒドロピリド [2.3-d] ピリミジ ン-3-酢酸 エチルエステル (3.9g, 11.1mmo 1) のアセトン溶液 (15 ml) に蒸留水 (3 ml)、47 %臭化水素 (3.9ml, 33.4mmol)を加えた後、5℃ 以下にて亜硝酸ナトリウム (0.84g, 12.2 201) の水溶液 (1.5 1) を滴下し、30分間撹拌した。さ らにアクリル酸エチル (7.2ml, 66.7mmol)を加 え、反応液を40℃とした後、酸化銅(I)(0.16 g. 1.1 mmol)を少量づつ加えた。反応液に水を加え 酢酸エチルで抽出した後、有機層を飽和食塩水で洗浄 し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し て得られる残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー に付し、n-ヘキサン-酢酸エチル(7:1)溶出画分 より目的とする1-[4-(2-プロモ-2-エトキシ カルボニルエチル) ベンジル] -2.4-ジオキソー1. 2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジ ン-3-酢酸 エチルエステル(淡黄色アモルファス, 4.4g、76%)を得た。

【0114】G、1-{4-[(2-イミノ-4-オキソチアゾリジン-5-イル)メチル]ベンジル}-2、4-ジオキソ-1、2、3、4-テトラヒドロピリド[2、3-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法

1-[4-(2-プロモ-2-エトキシカルボニルエチル) ベンジル] -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[2,3-d] ピリミジン-3-酢酸エチルエステル(4.3g,8.4mol)、チオ尿素(0.70g,9.2mol)、酢酸ナトリウム(0.7630g,9.2mol)のエタノール溶液(50ml)を一夜加熱湿流した。反応液を氷水で冷却後折出した沈殿をろ取し、目的とする1-{4-[(2-イミノー4-オキソチアゾリジン-5-イル)メチル]ベンジル}-2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[2,3-d]ピリミジン-3-酢酸エチルエステル(白色粉末,3.9g,定量的)を得た。

【0115】H. 1-{4-[(2,4-ジオキソチア ゾリジン-5-イル)メチル]ベンジル}-2,4-ジ オキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[2,3d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル 及び1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル]ベンジル}-2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[2,3-d]ピリミジン-3-酢 酸の合成法

1-(4-[(2-イミノー4-オキソチアゾリジンー 5-イル)メチル]ベンジル)-2,4-ジオキソー1, 2,3,4-テトラヒドロピリド[2,3-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル(2.7g,5.8mmo 1)、2N塩酸(29ml)のエタノール溶液(40ml) 50 を8時間加熱湿流した後、水を加え酢酸エチルで抽出し

た。有機層を飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで 乾燥後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラム クロマトグラフィーに付し、0.5%メタノールークロ ロホルム溶出画分より目的とする1-{4-[(2,4) ージオキソチアゾリジンー5ーイル) メチル] ベンジ ル} -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピ リド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエス テル (XXXIV) (乳白色アモルファス, 1.4g, 52 %)を、1%メタノールークロロホルム溶出画分より目 的とする1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン 10 -5-イル) メチル] ベンジル} -2,4-ジオキソー 1,2,3,4-テトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミ ジン-3-酢酸 (XXXV) (白色固体, 0.9g, 36 %)を得た。

【0116】さらに1-{4-[(2,4-ジオキソチ アゾリジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2,4-ジオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロピリド[2,3ー d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル (XXXIV) (1.4g, 2.9 mol)、2N水酸化ナトリウム水溶液 (7.2■1)のテトラヒドロフランーメタノール混合溶 液(1:1,201)を室温で2時間半撹拌した。反応 液に1 N塩酸を加え対5とした後、酢酸エチルで抽出し た。有機層を飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで 乾燥した後、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカ ラムクロマトグラフィーに付し、1%メタノールークロ ロホルム溶出画分より目的とする1-{4-[(2,4 ージオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンジ リド [2,3-d] ビリミジン-3-酢酸 (XXXV) (白 色固体, 1.0g, 76%) を得た。この物のNMR及 びIRデータは下記式の構造 (XXXIV) 及び (XXXV) を 支持する。

[0117]

[0118] 400 MHzNMR (CDC13, TMS); δ (ppm) 1.29 (3H, t, J=7.1Hz), 3.0 9(1H, dd, J=9.8, 14.1Hz), 3.49(1H, dd, J=3.8, 14.1Hz), 4.24(2H', q, J=7.1Hz), 4.48 (1H, dd, J=3.8, 9.8Hz), 4.83(2H, s), 5.55(2H, s), 7.16 (2H, d, J=8.2Hz), 7.24 (1H, dd, J=4.8, 7.7Hz), 7.44(2H, d, J=8.2h), 8.48 (1H, dd, J 50 ロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸エチルエ

22

=1.8, 7.7Hz), 8.69(1H, dd, J=1.8.4.8Hz) IR (CHCl₃); ν (cm⁻¹) 1760, 171

0.1670

[0119]

【化39】

[0120] 400MHzNMR (CDC13, DMSO d_6 , TMS); δ (ppm) 3.04 (1H, dd, J =9.9, 14.1Hz), 3.48(1H, dd, J=3.8, 14.1Hz), 4.42 (1H, dd, J=3.8, 9.9 kg), 4.80 (2H, s), 5.52 (2H, s), 7.16 (2H, d, J=8.1Hz), 7.24 (1H, dd, J=4.8, 7.7Hz), 7.42(2)H, d, J=8.1Hz), 8.47 (1H, dd, J=2.0, 7.7Hz), 8.80(1H, dd, J=2.0, 4.8hz), 11.06 (1H, brs) IR (KBr); ν (cm⁻¹) 1750, 1700, 1 670

【0121】(実施例2)

1-{3-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イ ル) メチル] ベンジル} -2,4-ジオキソ-1,2,3, 4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3 30 - 酢酸 エチルエステル (XXXVI) 及び1-{3-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル)メチ ル] ベンジル} -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テト ラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 (X XXVII) の合成法

A. 1-(3-ニトロベンジル)-2,4-ジオキソー

1,2,3,4-7h7b1k1V1k[2,3-d] UUS ジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法 実施例1·Dと同様の方法により、実施例1·Cで得た 2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド 40 [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル と3-二トロベンジルブロミドを反応させ、目的とする 2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジ ン-3-酢酸 エチルエステルを得た。

【0122】B. 1-(3-アミノベンジル)-2,4 ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロビリド[2,3 -d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法 実施例1·Eと同様の方法により、1-(3-二トロベ ンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒド

ステルを10%パラジウムー炭素を用いて還元し、目的 とする1-(3-アミノベンジル)-2,4-ジオキソ -1,2,3,4-テトラヒドロビリド[2,3-d]ビリ ミジン-3-酢酸 エチルエステルを得た。

【0123】C. 1-[3-(2-ブロモ-2-エトキ シカルボニルエチル) ベンジル] -2,4-ジオキソー 1,2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミ ジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法

実施例1・Fと同様の方法により、1-(3-アミノベ ロビリド [2,3-d] ビリミジン-3-酢酸エチルエ ステルとアクリル酸エチルを反応させ、目的とする1-[3-(2-プロモー2-エトキシカルポニルエチル) ベンジル] -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒ ドロヒリド [2,3-d] ヒリミジン-3-酢酸 エチ ルエステルを得た。

【0124】D. 1-{3-[(2-イミノ-4-オキ ソチアゾリジンー5ーイル) メチル] ベンジル} ー2, 4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド[2, 3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成 20 法

実施例1・Gと同様の方法により、1-[3-(2-ブ ロモー2-エトキシカルボニルエチル) ベンジル] -2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル とチオ尿素を反応させ、目的とする1-{3-[(2-イミノー4ーオキソチアゾリジンー5ーイル) メチル] ベンジル} -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒ ドロビリド [2,3-d] ビリミジン-3-酢酸 エチ ルエステルを得た。

【0125】E. 1-{3-[(2,4-ジオキソチア ブリジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2,4-ジ オキソー1,2,3,4ーテトラヒドロビリド[2,3d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル 及び1-**{3−[(2,4−ジオキソチアゾリジン−5−イル)** メチル] ベンジル} -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-酢 酸の合成法

実施例1 · Hと同様の方法により、1 - {3 - [(2-イミノー4-オキソチアゾリジンー5-イル) メチル] 40 = 9.9, 14.1 Hz), 3.48 (1H, dd, J=3. ベンジル} -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒ ドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチ ルエステルを2N塩酸を用いて加水分解し、目的とする 1-{3-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イ (μ) メチル] ベンジル $\{-2,4-3\}$ オキソー $\{1,2,3,4\}$ 4-テトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミジン-3 ←酢酸 エチルエステル (XXXVI) 及び1-{3-[(2,4ージオキソチアゾリジンー5ーイル)メチ ル] ベンジル} -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テト ラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 (X 50 【0130】 (実施例3)

XXVII)を得た。また、1-{3-[(2,4-ジオキソ チアゾリジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2,4 ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロビリド[2,3] -d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル (XXXV I)を2N水酸化ナトリウム水溶液を用いて加水分解 し、目的とする1-{3-[(2,4-ジオキソチアゾ リジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2,4-ジオ キソー1,2,3,4ーテトラヒドロビリド[2,3-d] ビリミジン-3-酢酸 (XXXVII) を得た。この物のNM ンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒド 10 R及びIRデータは下記式の構造 (XXXVI) 及び (XXXVI 1)を支持する。

[0126]

[0127] 60MHzNMR (CDC13, TMS) : δ (ppm) 1.29 (3H, t, J=7Hz), 3.00~ 3.60(2H, m), 4.25(2H, q, J=7H)z), 4.51 (1H, dd, J=4, 9Hz), 4.85(2H, s), 5.57(2H, s), $7.05 \sim 8.8$ 5 (7H, ArH)

[0128]

30

[0129] 400MHzNMR (CDC13, DMSO d_{6} , TMS); δ (ppm) 3.05 (1H, dd, J 8, 14.1 Hz), 4.43 (1H, dd, J=3.8,9.9hz), 4.81 (2H, s), 5.55 (2H, s), 7.11(1H, d, J=7.7Hz), 7.24(1H, dd, J=4.8, 7.9Hz), 7.24(1H, t, J=7.7Hz), 7.33 (1H, s), 7.3 9(1H, d, J=7.7Hz), 8.47(1H, dd,J=1.8, 7.9Hz), 8.69 (1H, dd, J=1. 8, 4.8Hz) IR (KBr); ν (cm⁻¹) 175 0, 1700, 1650

1- (4- [(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2.4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド [3,2-d] ピリミジン-3-酢酸 (XXXVIII) の合成法

A. 2,4ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロピリド[3,2-d] ピリミジンー3-酢酸 エチルエステルの合成法

実施例1・Cと同様の方法により、実施例1・Bで得たN-(3-アミノビコリノイル)グリシン エチルエステルと1,1'-カルボニルジイミダゾールを反応させ、目的とする2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロビリド[3,2-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルを得た。

【0131】B. 1-(4-二トロベンジル)-2.4 -ジオキソ-1.2.3.4-テトラヒドロピリド[3,2 -d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法 実施例1・Dと同様の方法により、2.4-ジオキソ-1.2.3.4-テトラヒドロピリド[3,2-d] ピリミ ジン-3-酢酸 エチルエステルと4-二トロベンジル ブロミドを反応させ、目的とする1-(4-二トロベン ジル)-2.4-ジオキソ-1.2.3.4-テトラヒドロ ピリド[3,2-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエ ステルを得た。

【0132】C. 1-(4-アミノベンジル)-2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,2-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法1-(4-ニトロベンジル)-2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,2-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル(1.7g,4.4mol)、塩化スズ(II)・2水和物(4.0g,17.5mol)のエタノール溶液(17ml)を1時間半加熱湿流した。反応液に1N水酸化ナトリウム水溶液を加え内19とした後、クロロホルムで2回抽出し有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧留去し、目的とする1-(4-アミノベンジル)-2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,2-d]ピリミジン-3-酢酸エチルエステル(黄色固体,1.4g,88%)を得た。

【0133】D. 1-[4-(2-ブロモ-2-エトキシカルボニルエチル) ベンジル] -2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド [3,2-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法

実施例1・Fと同様の方法により、1-(4-アミノベンジル)-2、4-ジオキソー1、2、3、4-テトラヒドロピリド[3、2-d] ピリミジン-3-酢酸エチルエステルをメイルバイン反応に付し、目的とする1-[4-(2-ブロモー2-エトキシカルボニルエチル)ベンジル]-2、4-ジオキソー1、2、3、4-テトラヒドロピリド[3、2-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルを得た。

【0134】E. 1- {4-[(2-イミノ-4-オキソチアゾリジン-5-イル)メチル]ベンジル}-2, 4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,2-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成

実施例1・Gと同様の方法により、1-[4-(2-ブロモ-2-エトキシカルボニルエチル)ベンジル]ー2、4-ジオキソ-1、2、3、4-テトラヒドロピリド[3、2-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルとチオ尿素を反応させ、目的とする1-{4-[(2-イミノ-4-オキソチアゾリジン-5-イル)メチル]ベンジル}-2、4-ジオキソ-1、2、3、4-テトラヒドロピリド[3、2-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルを得た。

【0135】F. 1- {4-[(2,4-ジオキソチア ゾリジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2,4-ジ オキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,2d] ピリミジン-3-酢酸の合成法

1-{4-[(2-イミノー4-オキソチアゾリジンー20 5-イル)メチル]ベンジル}-2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,2-d]ピリミジンー3-酢酸 エチルエステル(0.91g,2.0mmの1)を2N塩酸(20ml)中にて2時間半加熱湿流を行なった後、水と酢酸エチルを加え析出した沈殿をろ取した。残渣をエタノールーnーヘキサンより再結晶を行ない、目的とする1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジンー5-イル)メチル]ベンジル}-2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,2-d]ピリミジンー3-酢酸(XXXVIII)(白色結晶,0.6230g,72%,m.p.207~209℃)を得た。この物のNMR及びIRデータは下記式の構造(XXXVIII)を支持する。

[0136]

[0137] 400MHzNMR (CDC13, DMSO-d6, TMS); δ (ppm) 3.10 (1H, dd, J=9.5, 14.1Hz), 3.46 (1H, dd, J=3.8, 14.1Hz), 4.44 (1H, dd, J=3.8, 9.5Hz), 4.89 (1H, d, J=16.2Hz), 4.93 (1H, d, J=16.2Hz), 5.36 (2H, s), 7.22 (4H, s), 7.51 (2H, d, J=2.7Hz), 8.61 (1H, t, J=2.7Hz)

50 IR (KBr); ν (cm⁻¹) 1750, 1700, 1

660

【0138】(実施例4)

1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル)メチル] ベンジル}-2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,4-d] ピリミジン-3-酢酸 (XXXIX) の合成法

A. 2,4ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロピリド[3,4-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法

3-アミノイソニコチン酸 メチルエステル (2.8 g, 18.5 mol) とイソシアノ酢酸 エチルエステル (2.6 ml, 23.2 mol) との混合物を50℃にて均質になるまで加熱し、さらに15分間加熱した。反応液を冷却した後無水エタノール (35 ml) 及び濃アンモニア水 (11 ml) を加え、50℃にて6時間撹拌した。反応液に1 N塩酸を加え付1とした後折出した沈殿をろ取し、目的とする2.4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド [3,4-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル (淡黄色粉末,4.1 g,89%)を得た。

【0139】B. 1-(4-ニトロベンジル)-2.4 -ジオキソー1.2.3,4-テトラヒドロピリド[3,4-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法 実施例1・Dと同様の方法により、2.4-ジオキソー 1.2.3.4-テトラヒドロピリド[3.4-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルと4-ニトロベンジルブロミドを反応させ、目的とする1-(4-ニトロベンジルジル)-2.4-ジオキソー1.2.3.4-テトラヒドロピリド[3,4-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルを得た。

【0140】C. 1-(4-アミノベンジル)-2.4 ージオキソー1.2.3.4ーテトラヒドロピリド[3.4 ーd] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法 実施例3・Cと同様の方法により、1-(4-ニトロベンジル)-2.4ージオキソー1.2.3.4ーテトラヒドロピリド[3.4-d] ピリミジン-3-酢酸エチルエステルを塩化スズ(II)・2水和物を用いて還元し、目的とする1-(4-アミノベンジル)-2.4ージオキソー1.2.3.4-テトラヒドロピリド[3,4-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルを得た。

【0141】D. 1-[4-(2-ブロモ-2-エトキシカルボニルエチル) ベンジル] -2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロビリド [3,4-d] ビリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法

実施例1・Fと同様の方法により、1 - (4-アミノベンジル) - 2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロビリド[3,4-d] ピリミジン-3-酢酸エチルエステルとアクリル酸エチルを反応させ、目的とする1- [4-(2-ブロモ-2-エトキシカルボニルエチル) 7版),8.51(1H,d,J=4.7ペンジル] - 2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒ 50 (1H,s),11.55(1H,brs)

28 ドロピリド [3,4-d] ピリミジン-3-酢酸 エチ ルエステルを得た。

【0142】E. 1- {4- [(2-イミノ-4-オキソチアゾリジン-5-イル)メチル]ベンジル}-2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,4-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルの合成法

実施例1・Gと同様の方法により、1-[4-(2-ブロモ-2-エトキシカルボニルエチル)ベンジル]10 2、4-ジオキソー1、2、3、4-テトラヒドロピリド
[3、4-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルとチオ尿素を反応させ、目的とする1-{4-[(2-イミノー4-オキソチアゾリジン-5-イル)メチル]ベンジル}-2、4-ジオキソー1、2、3、4-テトラヒドロピリド[3、4-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルを得た。

【0143】F. 1-{4-[(2,4-ジオキソチア ゾリジン-5-イル)メチル]ベンジル}-2,4-ジ オキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,4-20 d]ピリミジン-3-酢酸の合成法

実施例3・Fと同様の方法により、1-{4-[(2-イミノ-4-オキソチアゾリジン-5-イル)メチル] ベンジル}-2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,4-d]ピリミジン-3-酢酸 エチルエステルを2N塩酸で処理し、目的とする1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル)メチル]ベンジル}-2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド[3,4-d]ピリミジン-3-酢酸(XXXIX)(m.p.161~164℃)を得た。この物のNM R及びIRデータは下記式の構造(XXXIX)を支持する。

[0144] [(£43] NONCOOH NONCOOH SOOK (XXXIX)

[0145] 400MHzNMR (CDC13, DMSOde, TMS); δ (ppm) 3.07 (1H, dd, J=9.9, 14.1Hz), 3.49 (1H, dd, J=3.8, 14.1Hz), 4.43 (1H, dd, J=3.8, 9.9Hz), 4.86 (2H, s), 5.39 (1H, d, J=16.5Hz), 5.44 (1H, d, J=16.5Hz), 7.22 (2H, d, J=8.2Hz), 7.27 (2H, d, J=8.2Hz), 8.00 (1H, d, J=4.7Hz), 8.51 (1H, d, J=4.7Hz), 8.65 (1H, s), 11.55 (1H, brs)

IR (KBr); ν (cm⁻¹) 1750, 1700, 1 680

【0146】(実施例5)

1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イ μ) メチ μ] ベンジ μ } -2,4-ジオキソー1,2,3, 4-テトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミジン-3 -プロピオン酸 エチルエステル (XXXX) 及び1-{4 - 「(2.4-ジオキソチアゾリジン-5-イル)メチ ル] ベンジル} -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テト ラヒドロヒリド [2.3-d] ヒリミジン-3-プロピ オン酸 (XXXXI) の合成法 `

A. N-(3-T)エチルエステル 及びN-(2-アミノニコチノイル) - β-アラニン エチルエステルの合成法

実施例1·Bと同様の方法により、実施例1·Aで得た 1.2-ジヒドロー2.4-ジオキソビリド[2.3d]-3,1-オキサジン及び1,2-ジヒドロ-2,4ージオキソピリド [3,2-d] -3,1-オキサジンの 混合物とβ-アラニン エチルエステル・塩酸塩を反応 させ、目的とするN-(3-アミノピコリノイル)-8 20 ーアラニン エチルエステル及びN-(2-アミノニコ チノイル) - β-アラニン エチルエステルを得た。 [0147]B. 2,4-37+y-1,2,3,4-7+ラヒドロヒリド [2,3-d] ヒリミジン-3-プロヒ オン酸 エチルエステルの合成法

実施例1 · Cと同様の方法により、N-(2-アミノニ コチノイル) - β-アラニン エチルエステルと1,1' -カルボニルジイミダゾールを反応させ、目的とする 2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロビリド [2,3-d] ピリミジン-3-プロピオン酸 エチル エステルを得た。

【0148】C. 1-(4-ニトロベンジル)-2,4 ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロピリド[2,3] -d] ピリミジン-3-プロピオン酸 エチルエステル の合成法

実施例1 · Dと同様の方法により、2,4 - ジオキソー 1,2,3,4-テトラヒドロビリド [2,3-d] ピリミ ジン-3-プロピオン酸 エチルエステルと4-ニトロ ベンジルブロミドを反応させ、目的とする1-(4-二 トロベンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テト 40ラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-プロピ オン酸エチルエステルを得た。

 $[0149]D.1-(4-r \leq 1/(3)) -2.4$ ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロピリド[2,3] - d] ピリミジン-3-プロピオン酸 エチルエステル の合成法

実施例1·Eと同様の方法により、1-(4-二トロベ ンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒド ロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-プロピオン酸

元し、目的とする1-(4-アミノベンジル)-2,4 ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロビリド[2,3] -d] ピリミジン-3-プロピオン酸 エチルエステル

3.0

【0150】E. 1-[4-(2-ブロモ-2-エトキ シカルボニルエチル) ベンジル] -2,4-ジオキソー 1,2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミ ジン-3-プロピオン酸 エチルエステルの合成法

実施例1·Fと同様の方法により、1-(4-アミノベ 10 ンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒド ロビリド [2.3-d] ビリミジン-3-プロピオン酸 エチルエステルとアクリル酸エチルを反応させ、目的 とする1-[4-(2-プロモ-2-エトキシカルボニ ルエチル) ベンジル] -2.4-ジオキソ-1.2.3.4ーテトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミジン-3-プロピオン酸 エチルエステルを得た。

【0151】F. 1-{4-[(2-イミノ-4-オキ ソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンジル}-2, 4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド[2, 3-d] ピリミジン-3-プロピオン酸 エチルエステ ルの合成法

実施例1・Gと同様の方法により、1-[4-(2-ブ ロモー2ーエトキシカルボニルエチル) ベンジル] ー 2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロビリド [2,3-d] ヒリミジン-3-プロピオン酸 エチル エステルとチオ尿素を反応させ、目的とする1-{4-[(2-イミノー4-オキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2.4-ジオキソ-1.2.3.4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-プ 30 ロピオン酸 エチルエステルを得た。

【0152】G. 1-{4-[(2,4-ジオキソチア ゾリジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2,4-ジ オキソー1,2,3,4ーテトラヒドロビリド[2,3d] ピリミジン-3-プロピオン酸 エチルエステル及 び1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2.4-ジオキソー1.2. 3.4-テトラヒドロビリド [2.3-d] ビリミジンー 3-プロピオン酸の合成法

実施例1·Hと同様の方法により、1-{4-[(2-イミノー4ーオキソチアゾリジン-5ーイル)メチル] ベンジル > -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒ ドロヒリド [2,3-d] ヒリミジン-3-プロピオン 酸 エチルエステルを2N塩酸を用いて加水分解し、目 的とする1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン -5-イル) メチル] ベンジル} -2,4-ジオキソー 1,2,3,4-Fh7LFULUF[2,3-d] LUS ジン-3-プロピオン酸 エチルエステル (XXXX) 及び 1-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イ μ) メチ μ] ベンジ μ } -2, 4-ジオキソ-1, 2, 3, エチルエステルを10%パラジウムー炭素を用いて還 50 4-テトラヒドロビリド[2,3-d]ピリミジン-3 ープロピオン酸 (XXXXI) を得た。また、1- {4- [(2.4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2.4-ジオキソ-1.2.3.4-テトラヒドロピリド [2.3-d] ピリミジン-3-プロピオン酸 エチルエステル (XXXX) を2N水酸化ナトリウム水溶液を用いて加水分解し、目的とする1- {4- [(2.4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンジル} -2.4-ジオキソ-1.2.3.4-テトラヒドロピリド [2.3-d] ピリミジン-3-プロピオン酸 (XXXXI) を得た。この物のNMR及び I Rデータは下記式の構造 (XXXX) 及び (XXXXI) を支持する。

COOEt

N

O

N

COOEt

(XXXX)

[0153]

[0154] 60 MHzNMR (CDC 13, TMS); δ (ppm) 1.22 (3H, t, J=7Hz), 2.72 (2H, t, J=7Hz), 3.00~3.75 (2H, m), 4.14 (2H, q, J=7Hz), 4.42 (2H, t, J=7Hz), 4.50 (1H, dd, J=5, 10Hz), 5.56 (2H, s), 7.11~8.77 (7H, ArH) IR (CHC 13); ν (cm⁻¹) 1760, 171 0, 1670 [0155]

[0156] 400 HizNMR (CDC13, DMSOd6, TMS); δ (ppm) 2.70 (2H, t, J=7.5Hz), 3.05 (1H, dd, J=9.9, 14.1Hz), 3.48 (1H, dd, J=3.8, 14.1Hz), 4.38 (2H, t, J=7.5Hz), 4.43 (1H, dd, J=3.8, 9.9Hz), 5.53 (2H, s), 7.16 (2H, d, J=8.2Hz), 7.22 (1H, dd, J=4.8, 7.7Hz), 7.44 (2H, d, J=8.2Hz), 8.45 (1H, dd, J=1.8, 7.7Hz), 8.67 (1H, dd, J=1.8, 4.8Hz) IR (KBr); ν (cm⁻¹) 1750, 1700, 1650

【0157】(実施例6)

3-(4-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル)メチル]ベンゼンスルホンアミド}ベンジル)-2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド[2,3-d]ピリミジン-1-酢酸 エチルエステル(XXXXII)の合成法

32

A. 1,2-ジヒドロ-2,4-ジオキソビリド [2,3-d]-3,1-オキサジン-1-酢酸 エチルエステルの合成法

10 n-ヘキサンで洗浄した水素化ナトリウム(鉱油中60 %, 0.75g, 18.6 mol) のN, N − ジメチルホル ムアミド懸濁液 (30ml) 中に実施例1·Aで得た1, 2-ジヒドロ-2,4-ジオキソビリド [2,3-d] -3.1-オキサジン及び1.2-ジヒドロ-2.4-ジオ キソヒリド [3,2-d] -3,1-オキサジンの混合物 (2.8g, 16.9mol)を氷冷下少量づつ加え、室温 にて30分間撹拌した後、プロモ酢酸 エチルエステル (2.1 ml, 18.6 mol) のN, N-ジメチルホルムア ミド溶液(10回1)を氷冷下にて滴下し、さらに1時間 20 半撹拌した。反応液を氷水に注ぎ析出した沈殿をろ取 し、残渣を酢酸エチルに溶解させ無水硫酸ナトリウムで 乾燥した。溶媒を減圧留去し、目的とする1,2-ジヒ ドロ-2,4-ジオキソビリド [2,3-d] -3,1-オキサジン-1-酢酸エチルエステル(桃色固体, 1. 6g, 37%)を得た。

【0158】B. 2- (N-エトキシカルボニルメチル) アミノーN'- (4-ニトロベンジル) ニコチン酸 アミドの合成法

1,2-ジヒドロー2,4-ジオキソビリド [2,3-30 d]-3,1-オキサジン-1-酢酸 エチルエステル (1.3g,5.4mol)、4-ニトロベンジルアミン・塩酸塩(1.0g,5.4mol)、トリエチルアミン (1.6ml,11.8mol)のN,N-ジメチルホルムアミド懸濁液(20ml)を60℃にて2時間撹拌した。反応液に水を加え酢酸エチルで抽出した後、有機層を飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧留去して得られる残渣を酢酸エチルーnーヘキサンより再結晶を行い、目的とする2-(N-エトキシカルボニルメチル)アミノーN'-(4-ニトロベンジル) 2コチン酸アミド(淡黄色結晶,1.7g,86%)を得た

【0159】C. 3-(4-二トロベンジル)-2,4 ージオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド[2,3 -d]ピリミジン-1-酢酸 エチルエステルの合成法 2-(N-エトキシカルボニルメチル)アミノ-N'-(4-二トロベンジル)ニコチン酸アミド(1.7g, 4.6mol)、1,1'-カルボニルジイミダゾール(3.8g,23.2mol)を130℃にて融解させ、さらに 1時間半撹拌した。反応液を冷却し生じた固体をエタノ 50 ールを加えて洗浄、ろ取し、目的とする3-(4-二ト

ロベンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラ ヒドロヒリド [2,3-d] ヒリミジン-1-酢酸 エ チルエステル (乳白色固体、1.1g、61%) を得

【0160】D. 3-(4-アミノベンジル)-2,4 ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロビリド[2,3 -d] ピリミジン-1-酢酸 エチルエステルの合成法 3-(4-ニトロベンジル)-2,4-ジオキソ-1, 2,3,4-テトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミジ ン-1-酢酸 エチルエステル (1.1g, 2.8mm) 1)、10%パラジウム-炭素(0.11g)をテトラヒ ドロフランーメタノール混合溶液 (1:1、20ml) に懸濁させ、水素気流下、室温にて一夜撹拌した。反応 液をろ過した後溶媒を減圧留去し、目的とする3-(4 **-アミノベンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-**テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢 酸 エチルエステル (乳白色固体, 0.8g, 83%) を得た。

 $[0161]E. 3-(4-\{4-[(2,4-)]\})$ ソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホン 20 XXII)を支持する。 アミド インジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢 *

*酸 エチルエステルの合成法 3-(4-アミノベンジル)-2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミジ ン-1-酢酸 エチルエステル (0.83g, 2.3mmo 1) のジクロロメタン溶液 (10ml) に氷冷下にて4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル)メチ ル] ベンゼンスルホニルクロライド(0.72g, 2.3 mol)を加え、次いでジイソプロピルエチルアミン (0.49ml, 2.8mmol)を滴下し、室温にて一夜撹拌 10 した、反応液に水を加えクロロホルムで抽出し、有機層 を無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、 0.5%メタノールークロロホルム溶出画分より目的と する3-(4-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジ ン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミドトベン ジル) -2.4 - ジオキソ-1.2.3.4 - テトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミジン-1-酢酸 エチルエ ステル (XXXXII) (淡黄色アモルファス, 0.65g, **45%**) を得た。 この物のNMRは下記式の構造 (XX

[0162] 【化46】

[0163] 60 MHzNMR (CDC13, TMS); δ (ppm) 1.28 (3H, t, J=7Hz), 2.95~ 3.55(2H, m), 4.24(2H, q, J=7H)z), 4.55(1H, t, J=6Hz), 4.90(1H. d. J=14Hz), 5.14 (2H, s), 5.40 $(1H, d, J=14Hz), 6.80\sim8.70(11)$ H, ArH)

【0164】(実施例7)

3-(4-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジンー 5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジ ル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピ 合成法

実施例6 · Eで得た3 - (4 - {4 - [(2,4-ジオ キソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホ $\nu r \in \{1, 2, 3, 4\}$ ーテトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミジンー1- *

※酢酸 エチルエステル (0.61g, 0.98mol)、2 30 N水酸化ナトリウム水溶液 (2.5 ml) のテトラヒドロ フランーメタノール混合溶液(1:1,6■1)を室温で 3時間半撹拌した。反応液に1N塩酸を加え付5とした 後、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗 浄、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去 した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付 し、1%メタノールークロロホルム溶出画分より目的と する3-(4-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジ ン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド} ベン ジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロ リド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸 (XXXXIII) の 40 ピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸 (XXXXIII) (白色アモルファス, 0.52g, 89%)を得た。こ の物のNMR及びIRデータは下記式の構造(XXXXII 1) を支持する。

[0165] 【化47】

[0166] 400MHzNMR (CDC13, DMSO d_{6} , TMS); δ (ppm) 3.22 (1H, dd, J =8.2, 14.1Hz), 3.37(1H, dd, J=4. 0, 14.1 Hz), 4.47 (1 H, dd, J=4.0,8.2Hz), 5.06 (1H, d, J=14.1Hz), 5.08(2H, s), 5.22(1H, d, J=14.1H)z), 7.00 (2H, d, J=8.4Hz), 7.22 (1 H, dd, J=4.8, 7.7Hz), 7.25 (2H, d, J=8.4Hz), 7.29 (2H, d, J=8.4Hz), 7.67 (2H, d, J=8.4Hz), 8.44 (1 H, dd, J=1.9, 7.7Hz), 8.61 (1H, d d, J=1.9, 4.8Hz), 9.02 (1H, s) IR (KBr); ν (cm⁻¹) 1750, 1700, 1 660, 1160

【0167】(実施例8)

3-(4-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジ $(\mu) - 2, 4 - ジオキソー1, 2, 3, 4 - テトラヒドロビ$ リド [2.3-d] ピリミジン-1-酢酸 ter-ブ チルエステル (XXXXIV) の合成法

A. 1,2-ジヒドロ-2,4-ジオキソビリド[2,3] -d]-3,1-オキサジン-1-酢酸 terープチ ルエステルの合成法

実施例6·Aと同様の方法により、実施例1·Aで得た 30 実施例1·Eと同様の方法により、3-(4-二トロベ 1.2-ジヒドロー2.4-ジオキンピリト゚[2,3-d] -3,1-オキサジン及び1,2-ジヒドロ-2,4-ジオキソピリ ド[3,2-d]-3,1-オキサジンの混合物とブロモ 酢酸 terーブチルエステルを反応させ、目的とする 1,2-ジヒドロー2,4-ジオキソビリド[2,3d]-3,1-オキサジン-1-酢酸 ter-ブチル エステルを得た。

【0168】B. 2-(N-ter-ブトキシカルボニ ルメチル) アミノニコチン酸アミドの合成法 1,2-ジヒドロ-2,4-ジオキソピリド[2,3d]-3,1-オキサジン-1-酢酸 ter-ブチル エステル (8.0g, 28.8ml) のN, Nージメチルホ ルムアミド溶液 (50ml) に濃アンモニア水 (13.7ml) 1)を氷冷下にて滴下し、さらに3時間撹拌した。反応 液に1N塩酸を加えpH8とした後析出した沈殿をろ取 し、目的とする2-(N-ter-ブトキシカルボニル ダチル) アミノニコチン酸アミド (桃色粉末, 6.1 g, 84%)を得た。

【0169】C. 2,4ージオキソー1,2,3,4ーテト ラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸 *50 ルホンアミド ペンジル)-2,4-ジオキソ-1,2,

*terーブチルエステルの合成法

実施例1・Cと同様の方法により、2-(N-ter-ブトキシカルポニルメチル) アミノニコチン酸アミド

(6.0g, 24.0mol)と1,1'-カルボニルジイミ ダゾール (7.8g, 48.0mol)を反応させ、目的と する2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロビリ ド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸ter-ブチル エステルを得た。

【0170】D. 3-(4-ニトロベンジル)-2,4 ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロビリド[2,3] -d] ピリミジン-1-酢酸 terーブチルエステル の合成法

実施例1.Dと同様の方法により、2,4-ジオキソー 20 1,2,3,4-\(\tau\)-\ ジン-1-酢酸 ter-ブチルエステルと4-ニトロ ベンジルブロミドを反応させ、目的とする3-(4-二 トロベンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸 terーブチルエステルを得た。

[0171]E. 3-(4-アミノベンジル)-2.4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロビリド[2,3 -d] ピリミジン-1-酢酸 ter-ブチルエステル の合成法

ロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸ter-ブチルエステルを10%パラジウム-炭素を用いて還元 し、目的とする3-(4-アミノベンジル)-2.4-ジオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロビリド[2,3d] ピリミジン-1-酢酸 ter-ブチルエステルを 得た。

【0172】F. 3-(4-{4-[(2,4-ジオキ ソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホン 40 $r \in \{1, 2, 3, 4 - 2, 4 -$ テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢 酸 ter-ブチルエステルの合成法

実施例6·Eと同様の方法により、3-(4-アミノベ ンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒド ロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸ter-ブチルエステルと4-[(2,4-ジオキソチアゾリジ ン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホニルクロライド を反応させ、目的とする3-(4-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンス

3,4-テトラヒドロヒリド[2,3-d] ヒリミジン-*V) を支持する。 1-酢酸 ter-ブチルエステル (XXXXIV) を得た。 [0173] この物のNMR及びIRデータは下記式の構造(XXXXI* 【化48】

[0174]400MHzNMR (CDC13, TMS); δ (ppm) 1.49 (9H, s), 3.09 (1H, d d, J=4.7, 14.2Hz), 3.51 (1H, dd, J=4.7, 14.2Hz), 4.57 (1H, dd, J=4.7, 4.7Hz), 4.91 (1H, d, J=14.2Hz), 5.01 (1H, d, J=16.8Hz), 5.08(1H, d, J=16.8Hz), 5.43(1H, d, J)=14.2Hz), 6.42(1H, s), 6.86(2H, d, J=8.4Hz), 7.18 (2H, d, J=8. 4Hz), 7.26 (1H, dd, J=4.8, 7.9H H, d, J=8.4Hz), 8.51(1H, dd, J=1.8, 7.9Hz), 8.63(1H, dd, J=1.8.4.8Hz)

IR (CHC 1₃); ν (cm⁻¹) 1740, 171 0, 1660, 1160

【0175】(実施例9)

3-(3-{4-[(2, 4-ジオキソチアゾリジン-5-イル)メチル]ベンゼンスルホンアミド)ベンジ ル) -2, 4-ジオキソ-1, 2, 3, 4-テトラヒド ロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸 エチル 30 テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢 エステル (XXXXV) の合成法

A. 2-(N-エトキシカルボニルメチル)アミノー N'-(3-ニトロベンジル) ニコチン酸アミドの合成

実施例6・Bと同様の方法により、実施例6・Aで得ら れた1,2-ジヒドロ-2,4-ジオキソビリド[2,3] -d]-3,1-オキサジン-1-酢酸 エチルエステ ルと3-ニトロベンジルアミン・塩酸塩を反応させ、目 的とする2-(N-エトキシカルボニルメチル)アミノ -N'-(3-ニトロベンジル) ニコチン酸アミドを得

【0176】B. 3-(3-ニトロベンジル)-2,4 ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロピリド[2,3] -d] ピリミジン-1-酢酸 エチルエステルの合成法※

10%実施例6 · Cと同様の方法により、2 - (N-エトキシ カルボニルメチル) アミノーN'ー(3-ニトロベンジ ル) ニコチン酸アミドと1,1'-カルボニルジイミダゾ ールを反応させ、目的とする3-(3-二トロベンジ ル) -2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロビ リド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸エチルエステ ルを得た。

【0177】C. 3-(3-アミノベンジル)-2,4 ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロピリド[2,3] -d] ピリミジン-1-酢酸 エチルエステルの合成法 z), 7.29 (2H, d, J=8.4hz), 7.54 (2 20 実施例6・Dと同様の方法により、3-(3-ニトロベ ンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒド ロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸エチルエ ステル (1.1g, 2.8mol) を還元し、目的とする3 -(3-アミノベンジル)-2,4-ジオキソ-1,2,3.4-テトラヒドロビリド [2.3-d] ビリミジンー 1-酢酸 エチルエステルを得た。

> 【0178】D. 3-(3-{4-[(2,4-ジオキ ソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホン アミド} ベンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-酸 エチルエステルの合成法

実施例6·Eと同様の方法により、3-(3-アミノベ ンジル) -2.4 - ジオキソ-1.2.3.4 - テトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミジン-1-酢酸エチルエ ステルと4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホニルクロライドを反応さ せ、目的とする3-(3-{4-[(2,4-ジオキソ チアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホンア $\{i\}$ $\{i\}$ 40 トラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸 エチルエステル (XXXXV) を得た。この物のNMRデ ータは下記式の構造 (XXXXV)を支持する。

[0179]

【化49】

38

[0180] 60 MIzNMR (CDC13, TMS); δ (ppm) 1.26 (3H, t, J=7Hz), 3.30(2H, d, J=6hz), 4.23 (2H, q, J=7H 10 2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド z), 4.54 (1H, t, J=6Hz), 5.09 (2 H, s), 5.14 (2H, s), $6.90 \sim 8.70$ (11H, ArH)

【0181】(実施例10)

3-(3-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジ ル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロビ リド [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸 (XXXXVI) の 合成法

実施例7と同様の方法により、実施例9·Dで得た3-*20

* (3-{4-[(2.4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジル) ー [2,3-d] ピリミジン-1-酢酸 エチルエステル を加水分解し、目的とする3-(3-{4-[(2,4 ージオキソチアゾリジンー5ーイル) メチル] ベンゼン スルホンアミド ペンジル) -2.4-ジオキソー1. 2,3,4-テトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミジ ン-1-酢酸 (XXXXVI) を得た。この物のNMR及び I Rデータは下記式の構造 (XXXXVI) を支持する。 [0182] 【化50】

COOH (NXXXX)

[0183] 400MizNMR (CDC13, DMSO d_{6} , TMS); δ (ppm) 3.19 (1H, dd, J =8.4, 14.1 lb), 3.38 (1H, dd, J=4. 30 テル (XXXXVII) の合成法 0, 14.1 Hz), 4.46 (1 H, dd, J=4.0)8.4Hz), 5.12 (2H, d, J=16.6Hz), 5.13 (2H, d, J=16.6Hz), 7.00 (1H, s), $7.10 \sim 7.18$ (3H, m), 7.23 (1 H, dd, J=4.8, 7.8Hz), 7.25 (2H, d, J=8.4Hz), 7.69 (2H, d, J=8.4Hz), 8.20 (1H, s), 8.44 (1H, dd, J =1.8, 7.8Hz), 8.62 (1H, dd, J=1. 8, 4.8Hz) IR(KBr); v(cm⁻¹) 1750, 1700, 1 40 d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル (XXXXVI 670, 1160

【0184】(実施例11)

1 - (4 - 44 - (2, 4 - 3) + 3) + 35-イル)メチル]ベンゼンスルホンアミド}ベンジ ※

※ル) -2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロビ リド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエス

実施例6・Eの方法により、実施例1・Eで得た1- $(4-r \le 1 \le 1 \le 1, 2, 3)$ 4-テトラヒドロビリド [2,3-d] ビリミジン-3 一酢酸 エチルエステルと4-[(2,4-ジオキソチ アゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホニルク ロライドを反応させ、目的とする1-(4-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル)メチ ル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジル) -2,4-ジ オキソー1,2,3,4ーテトラヒドロピリド[2,3ー I)を得た。この物のNMR及びIRデータは下記式の 構造(XXXXVII)を支持する。

[0185] 【化51】

[0186] 400MHzNMR (CDC13, TMS); 6 (1 H, dd, J=4.2, 13.9 Hz), 3.46(1H, dd, J=5.5, 13.9Hz), 4.24(2H, q, J=7.1Hz), 4.56 (1H, dd, J=4.2, 5.5Hz), 4.85 (2H, s), 5.23 (1 H, d, J=14.7Hz), 5.75 (1H, d, J=14.7Hz), 6.48 (1H, s), 6.87 (2H, d, J=8.4Hz), 7.21 (2H, d, J=8.4Hz), 7.25 (2H, d, J=8.4Hz), 7.29 (1 H, dd, J=4.8, 7.7Hz), 7.58 (2H, d, J=8.4Hz), 8.51(1H, dd, J=1.8, 7.7Hz), 8.71 (1H, dd, J=1.8, 4. 8Hz)

IR (CHC 1₃); ν (cm⁻¹) 1760, 171 0, 1670, 1160

【0187】(実施例12)

1-(4-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-*

* 5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジ δ (ppm) 1.29 (3H, t, J=7.1Hz), 3.1 10 ル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピ リド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 (XXXXVIII) の合成法

> 実施例7と同様の方法により、実施例11で得た1-(4-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド インジル) -2.4-ジオキソー1.2.3.4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル を2N水酸化ナトリウム水溶液を用いて加水分解し、目 的とする1-(4-{4-[(2,4-ジオキソチアゾ 20 リジン-5-イル)メチル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒ ドロビリド [2,3-d] ビリミジン-3-酢酸 (XXXXV) III)を得た。この物のNMR及びIRデータは下記式 の構造 (XXXXVIII) を支持する。

[0188]

【化52】

[0189] 400MHzNMR (CDC13, DMSO d_6 , TMS); δ (ppm) 3.18 (1H, dd, J =8.8, 14.1Hz), 3.42(1H, dd, J=4. 0, 14.1 Hz), 4.46 (1 H, dd, J=4.0,8.8Hz), 4.78 (2H, s), 5.40 (1H, d, J=14.5Hz), 5.51(1H, d, J=14.5Hz), 7.04 (2H, d, J=8.6Hz), 7.23(1H, dd, J=4.8, 7.9Hz), 7.25(2)H, d, J=8.4Hz), 7.29 (2H, d, J=8. 6Hz), 7.69 (2H, d, J=8.4Hz), 8.45 (1.H, dd, J=2.0, 7.9Hz), 8.65(1)H, dd, J=2.0, 4.8Hz) IR(KBr); $\nu(cm^{-1})$ 1750, 1700, 1 670, 1160

【0190】(実施例13)

1-(3-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン- ※50 (XXXXIX)を支持する。

※5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジ ル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピ リド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエス テル (XXXXIX) の合成法

(XXXXW)

実施例6・Eと同様の方法により、実施例2・Bで得た 40 1-(3-r) - (3-r) -2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジ $\lambda - 3 -$ 酢酸 エチルエステルと 4 - [(2, 4 -)] オ キソチアゾリジン-5-イル)メチル] ベンゼンスルホ ニルクロライドを反応させ、目的とする1-(3-{4 -[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル)メチ ル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジル) -2,4-ジ オキソー1,2,3,4ーテトラヒドロビリド[2,3d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル (XXXXIX) を得た。この物のNMR及びIRデータは下記式の構造

[0191]

*【化53】

[0192]60MHzNMR (CDC13, TMS); δ (ppm) 1.27 (3H, t, J=7Hz), 3.30(2H, d, J=6Hz), 4.23(2H, q, J=7H)z), 4.53(1H, t, J=6Hz), 4.82(2 $H, s), 5.46 (2H, s), 6.95 \sim 8.75$ (11H, ArH), 9.00 (1H, brs) IR (CHC1₃); ν (cm⁻¹) 1760, 171 0, 1670, 1160

【0193】(実施例14)

1-(3-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド) ベンジ ル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒドロピ リド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 (XXXXX) の合 成法

※実施例7と同様の方法により、実施例13で得た1-(3-{4-[(2,4-ジオキソチアゾリジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジル) -2,4-ジオキソー1,2,3,4-テトラヒドロピリド [2,3-d] ピリミジン-3-酢酸 エチルエステル を2N水酸化ナトリウム水溶液を用いて加水分解し、目 的とする1-(3-{4-[(2,4-ジオキソチアゾ リジン-5-イル) メチル] ベンゼンスルホンアミド} ベンジル) -2,4-ジオキソ-1,2,3,4-テトラヒ 20 ドロビリド [2,3-d] ビリミジン-3-酢酸 (XXXX) X)を得た。この物のNMR及びIRデータは下記式の 構造(XXXXX)を支持する。

44

[0194] 【化54】

[0195] 400MHzNMR (CDC13, DMSO d_6 , TMS); δ (ppm) 3.13(1H, dd, J =9.3, 14.1Hz), 3.45 (1H, dd, J=3. 8.14.1Hz), 4.45(1H, dd, J=3.8, 9.3Hz), 4.79 (2H, s), 5.46 (2H, s), $7.01 \sim 7.16$ (4H, m), 7.22 (2 H, d, J=8.6Hz), 7.23 (1H, dd, J=4.8, 7.9 Hz), 7.68 (2 H, d, J=8.6 H)z), 8.46 (1H, dd, J=2.0, 7.9Hz), 8.64 (1H, dd, J=2.0, 4.8Hz), 8.92(1H, s), 11.33 (1H, brs) IR (CHCl₃); ν (cm⁻¹) 1750, 170 0, 1660, 1160 【0196】 (試験例) 次に、本発明のピリドピリミジ ン誘導体の有効性を示す薬理試験の結果について説明す

る。また、本試験例に例示しない本発明のピリドピリミ★50

★ジン誘導体についても同様の効果が認められた。 【0197】(1)血糖降下作用

実験には、13~20週齢のKK/Ta Jc1雄性マ ウスを1群4~5匹として用いた。試験開始3日前に眼 窓静脈叢よりへパリン採血(30 µ1)し、グルコース 40 オキシダーゼ法にて血糖値を求めた。血糖値が350~ 400mg/dl以上の個体を選び、各群の平均血糖値が等 しくなるように群分けした。各マウスは個別ケージに入 れ、本発明のピリドピリミジン誘導体を100mg/kgの 用量で1日2回経口投与した。4日目投与3時間後に採 血を行い、溶媒対照群の血糖値を100として、これに 対する血糖降下率 (下記数1に示す)を求めた。結果を 表1に示す。

[0198]

【数1】

非処置箱尿病群の 検体または対照薬剤

血糖酸(平均酸) 投与群の曲 値(平均値) ×100 (数1)

非処置籍尿病群の 血糖値 (平均値)

【0199】(2) アルドースリダクターゼ阻害活性 (AR I 活性)

5週齢のWistar系雄性ラットをエーテル麻酔下に 致死し、直ちに水晶体を摘出した。水晶体からハイマン (Hayman) らの方法 [ジャーナル オブ バイオロジカ ル ケミストリー (J.Biol.Chem.)、240、877-882、19 10 65年]に準じアルドースリダクターゼを調整した。アル ドースリダクターゼ活性の測定はデュフラン (Dufran e) らの方法 [バイオケミカル メディシン (Biochem.m ed.)、32、99-105、1984年]により行った。即ち10 O■M硫酸リチウム、O. O3■NADPH (還元型ニコ チンアミドアデニン ジヌクレオチド ホスフェート) 及び基質として0.1mm DL-グリセロアルデヒドを 含むように調整した135mMナトリウムーカリウムー リン酸緩衝液 (pH7.0) 400 µ1に上記アルドースリ ダクターゼ50μ1および各種濃度の本発明のピリドピ 20 リミジン誘導体 (エタノールに溶解) 50μ1を加え、 30℃にて30分間反応させた。

【0200】次に、0.5N塩酸0.15 ■を加えて反応を停止させ、10 ■イミダゾールを含む6N水酸化ナトリウム0.5 ■1を添加することにより、前記反応によって生じたNADP(ニコチンアミド アデニン ジヌクレオチド ホスフェート)を蛍光物質に変換して、60分後にその蛍光強度を測定した。蛍光強度は、室温でMTP-100Fコロナマイクロプレートリーダ(コロナ電気株式会社)をもちいて励起波長360 mm, 蛍光波長460 mmの条件で測定した。また、検体を加える代わりにエタノールを加える以外は上記と同様に反応させて測定した蛍光強度をコントロール値とした。検体のアルドースリダクターゼ阻害活性は、蛍光強度の減少よりアルドースリダクターゼ活性を50%阻害するのに必要な濃*

*度(50%阻害濃度; I C50) として求めた。結果を表 1に示す。

46

[0201]

【表1】

表1 血糖降下率及びAR1活件

被験薬物	血糖降下率 (%)	AR I活性 I Cae (M)
XXXIV	5 4	8.1×10 ⁻⁶
XXXV	3 8	4.4×10 ⁻⁰
XXXV	3 2	1.7×10 ⁻⁸
KXXX	3 3	6.6×10 ⁻⁸
XXXXII	28	4.0×10-8
XXXXIV	2 2	2.1×10 ⁻⁸
XXXXVI	17	2.3×10 ⁻⁷
WXXXX	12	4.1×10 ⁻⁶
XXXXVII	26	4.8×10 ⁻⁸
XXXXX	20	1.8×10 ⁻⁷

【0202】(急性毒性)ICR系雄性マウス(5週命)を用いて、経口投与による急性毒性試験を行った。本発明のピリドピリミジン誘導体のLD50値はいずれも300mg/kg以上であり、高い安全性が確認された。【0203】